امتحان الدرس الاول

الاول الاعدادى المادة: العلوم الزمن: 60 دقيقة الدرجة الكلية: 24

الاسم: ..... الفصل: .....

السؤال الأول (6 درجات)

(أ) اختر الإجابة الصحيحة: (2 درجة)

1- تتركز كتلة الذرة في:

(أ) الإلكترونات (ب) النواة (ج) مستويات الطاقة

(د) البروتونات والنيوترونات معاً

2- الرمز الكيميائي لعنصر الصوديوم هو:

(أ) S (ب) So (ج) Na

(د) N

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- علل توصف نواة الذرة بأنها موجبة الشحنة. (2 درجة)

.....

.....

2- ماذا يحدث ماذا يحدث عند توزيع الإلكترونات في مستويات الطاقة إذا كان مستوى الطاقة الخارجي يحتوي على 9 إلكترونات؟ (2 درجة)

.....

.....

السؤال الثاني (6 درجات)

(أ) أكمل العبارات الآتية: (2 درجة)

1- وحدة بناء وتركيب المادة هي .....، بينما يرمز للعدد الذري بالرمز .....

2- عدد مستويات الطاقة الرئيسية في أثقل الذرات المعروفة هو .....، ويتم حساب سعة المستوى من العلاقة .....

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

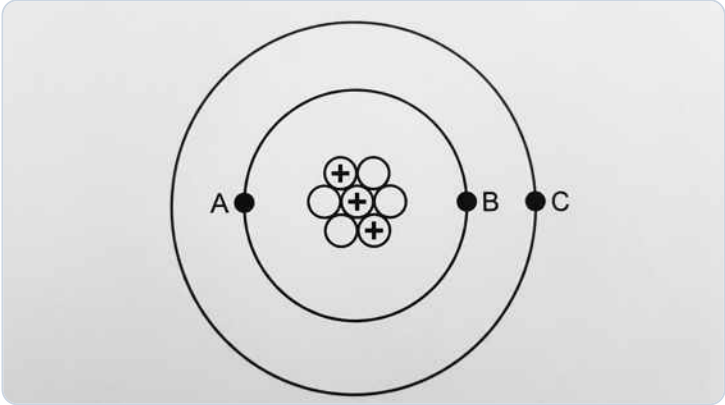
موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

1- مصطلح صور مختلفة لذرات العنصر الواحد تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي. (2 درجة)

.....

.....

2- رسم ادرس الرسم التخطيطي التالي لذرة عنصر ما، ثم أجب: ما هو العدد الذري لهذا العنصر؟ (الرسم يوضح نواة بها 3 بروتونات و4 نيوترونات، وتدور حولها إلكترونات في مستويين). (2 درجة)



.....

.....

السؤال الثالث (6 درجات)

(أ) ضع علامة صح أو خطأ: (2 درجة)

1- كتلة الإلكترونات أكبر بكثير من كتلة البروتونات. ( )

2- الذرة متعادلة كهربياً في حالتها العادية. ( )

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- قارن قارن بين البروتون والنيوترون من حيث الشحنة الكهربية. (2 درجة)

.....

.....

2- احسب عدد النيوترونات في ذرة عنصر عدده الكتلي 24 وعدده الذري 12. (2 درجة)

.....

.....

السؤال الرابع (6 درجات)

(أ) اكتب المصطلح العلمي: (2 درجة)

1- مجموع أعداد البروتونات والنيوترونات المكونة لنواة ذرة العنصر. (.....)

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- **ماذا يحدث** ماذا يحدث عند الاستخدام المفرط للأسمدة الكيميائية؟ (2 درجة)

.....

.....

2- **علل** العدد الكتلي أكبر من العدد الذري غالباً للعناصر. (2 درجة)

.....

.....

انتهت الأسئلة — مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح 🌟

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

امتحان الدرس الاول

الاول الاعدادى المادة: العلوم الزمن: 60 دقيقة الدرجة الكلية: 24

الاسم: ..... الفصل: .....

السؤال الأول (6 درجات)

(أ) اختر الإجابة الصحيحة: (2 درجة)

1- تتركز كتلة الذرة في: [الوحدة 1 — فهم]

(أ) الإلكترونات (ب) النواة (ج) مستويات الطاقة

(د) البروتونات والنيوترونات معاً

✅ (ب) النواة

2- الرمز الكيميائي لعنصر الصوديوم هو: [الوحدة 1 — تذكر]

S (أ) So (ب) Na (ج)

N (د)

✅ Na (ج)

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- علل توصف نواة الذرة بأنها موجبة الشحنة. (2 درجة) [الوحدة 1 — فهم]

لاحتوائها على بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة الشحنة.

2- ماذا يحدث ماذا يحدث عند توزيع الإلكترونات في مستويات الطاقة إذا كان مستوى الطاقة الخارجي يحتوي على 9 إلكترونات؟ (2 درجة) [الوحدة 1 — مستويات عليا]

يحدث خطأ في التوزيع، لأن مستوى الطاقة الخارجي لأي ذرة لا يتحمل أكثر من 8 إلكترونات.

السؤال الثاني (6 درجات)

(أ) أكمل العبارات الآتية: (2 درجة)

1- وحدة بناء وتركيب المادة هي .....، بينما يرمز للعدد الذري بالرمز ..... [الوحدة 1 — تذكر]

✅ الذرة، Z

إعداد مستر سعيد الشيخ 01098395003

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

2- عدد مستويات الطاقة الرئيسية في أثقل الذرات المعروفة هو .....، ويتم حساب سعة المستوى من العلاقة ..... [الوحدة 1 — تذكر]

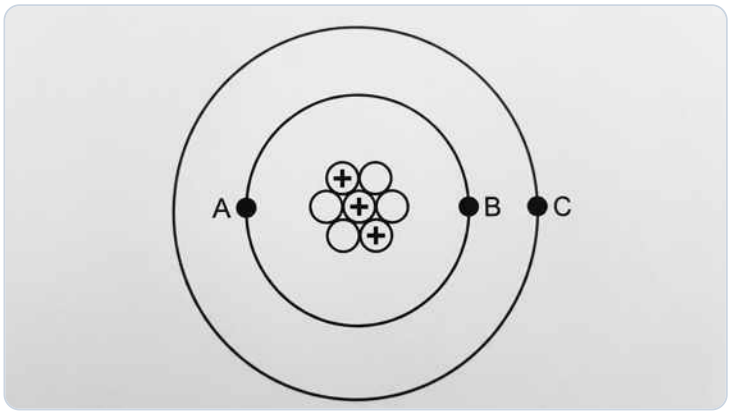
✅ 2n^2 ،7

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- مصطلح صور مختلفة لذرات العنصر الواحد تتفق في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي. (2 درجة) [الوحدة 1 — تذكر]

📝 نظائر العناصر.

2- رسم ادرس الرسم التخطيطي التالي لذرة عنصر ما، ثم أجب: ما هو العدد الذري لهذا العنصر؟ (الرسم يوضح نواة بها 3 بروتونات و4 نيوترونات، وتدور حولها إلكترونات في مستويين). (2 درجة) [الوحدة 1 — تطبيق]



📝 العدد الذري = 3 (عدد البروتونات).

السؤال الثالث (6 درجات)

(أ) ضع علامة صح أو خطأ: (2 درجة)

1- كتلة الإلكترونات أكبر بكثير من كتلة البروتونات. ( ) [الوحدة 1 — فهم]

❌ خطأ — التصويب: كتلة الإلكترونات ضئيلة جداً مقارنة بكتلة البروتونات.

2- الذرة متعادلة كهربياً في حالتها العادية. ( ) [الوحدة 1 — فهم]

✅ صح

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- قارن قارن بين البروتون والنيوترون من حيث الشحنة الكهربية. (2 درجة) [الوحدة 1 — تذكر]

📝 البروتون موجب الشحنة، والنيوترون متعادل الشحنة.

2- احسب عدد النيوترونات في ذرة عنصر عدده الكتلي 24 وعدده الذري 12. (2 درجة) [الوحدة 1 — تطبيق]

📝 عدد النيوترونات = العدد الكتلي − العدد الذري = 24 − 12 = 12 نيوترون

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

السؤال الرابع (6 درجات)

(أ) اكتب المصطلح العلمي: (2 درجة)

1- مجموع أعداد البروتونات والنيوترونات المكونة لنواة ذرة العنصر. (.....) [الوحدة 1 — تذكر]

✅ العدد الكتلي

2- مركبات كيميائية تستخدم في تحسين وزيادة الإنتاج الزراعي. (.....) [الوحدة 1 — تذكر]

✅ الأسمدة الكيميائية

(ب) أجب عن الأسئلة الآتية: (4 درجات)

1- ماذا يحدث ماذا يحدث عند الاستخدام المفرط للأسمدة الكيميائية؟ (2 درجة) [الوحدة 1 — فهم]

📝 يؤدي إلى أضرار بالغة بالنبات، وتلوث التربة، ويؤثر سلباً على صحة الإنسان والحيوان.

2- علل العدد الكتلي أكبر من العدد الذري غالباً للعناصر. (2 درجة) [الوحدة 1 — فهم]

📝 لأن العدد الكتلي يعبر عن مجموع البروتونات والنيوترونات، بينما العدد الذري يعبر عن البروتونات فقط.

انتهت الأسئلة — مع أطيب التمنيات بالتوفيق والنجاح 🌟

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي D.M.RAZK

موقع الدكتور محمد رزق التعليمي

امسح الباركود بالموبيل لتثبيت التطبيق وتحميل كل الملازم مجانا وبسرعه

MR

حمل التطبيق الأن

GET IT ON Google Play

ملازم ابتدائي | ملازم اعدادي | ملازم ثانـــوي | كورسات ونتائج امتحانات

موقع الدكتور محمد رزق
Dr.MoRizK